Searching PAJ

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication numb r:

2002-121630

(43)Date of publication of application: 26.04.2002

(51)Int.CI.

C22C 19/05 C22F 1/10 1/00 C22F C22F

(21)Application number: 2001-219742

(71)Applicant : SUMITOMO METAL IND LTD

19.07.2001 (22)Date of filing:

(72)Inventor: ANADA HIROYUKI KIMURA KAZUKIYO

IMOTO TOSHIHIRO MIYAHARA HITOSHI

(30)Priority

Priority number : 2000244452

Priority date: 11.08.2000

Priority country: JP

(54) Ni BASED ALLOY PRODUCT AND ITS PRODUCTION METHOD

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide an Ni based alloy product in which the elution of Ni in high temperature water is extremely small over a long period and to provide its production method.

SOLUTION: (1) In the Ni based alloy product, an oxidized film containing at least two layers of a first layer essentially consisting of Cr2O3 in which the ratio of Cr occupied in the total content of metallic elements is ≥50% and a second layer essentially consisting of MnCr2O4 and present at the outside of the first layer is present on the surface, the crystal grain size of Cr2O3 in the first layer is 50 to 1,000 nm, and the total thickness of the oxidized film is 180 to 1,500 nm. (2) In the method for producing the Ni based alloy product of the above (1), an Ni based alloy product is subjected to oxidized film deposition treatment of being held at 650 to 1,200° C for 1 to 1,200 min in an atmosphere of hydrogen or in a mixed atmosphere of hydrogen and argon whose dew point is −60 to +20° C.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

	•	•	-	٨
·			-	ii.
				-
				•

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2002-121630 (P2002-121630A)

(43)公開日 平成14年4月26日(2002.4.26)

	3Mm/371 E3	FΙ	テーマコード(参考)
(51) Int.Cl.7	識別記号	C 2 2 C 19/05	F
C22C 19/05		C 2 2 F 1/10	Н
C 2 2 F 1/10		1/00	640A
// C22F 1/00	6 4 0	•	641C
	6 4 1		6 5 0 Z
•	6 5 0 審査 請求	未請求 請求項の数6 〇L	(全8頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特願2001-219742(P2001-219742)	(71)出願人 000002118 住友金属工業	
(22)出願日	平成13年7月19日(2001.7.19)	(72) 発明者 穴田 博之	中央区北浜4丁目5番33号
(31)優先権主張番号 (32)優先日	特願2000-244452(P2000-244452) 平成12年8月11日(2000.8.11)	属工業株式会	日東向島西之町1番地 住友金 全社関西製造所特殊管事業所内
(33)優先権主張国	日本 (JP)		市中央区北浜4丁目5番33号
		(74)代理人 100083585	業株式会社内
		弁理士 糖	上 照忠 (外1名)
			最終頁に続く

(54)【発明の名称】 N i 基合金製品とその製造方法

(57)【要約】

【課題】長期間にわたり高温水環境でNiの溶出が極めて 少ないNi基合金製品およびその製造方法の提供。

【解決手段】(1)金属元素の総量に占めるCrが50%以上であるCr2O3を主体とする第1層、およびこの第1層の外側に存在するMnCr2O4を主体とする第2層の少なくとも2層を含む酸化皮膜が表面に存在し、上記第1層のCr2O3の結晶粒径が50~1000nmであり、酸化皮膜の全厚みが180~1500nmであるNi基合金製品。(2)Ni基合金製品を、露点が−60℃から+20℃である水素または水素とアルゴンの混合雰囲気中で650~1200℃の温度で1~1200分間保持する酸化皮膜形成処理を施すことを特徴とする上記(1)のNi基合金製品の製造方法。

10

30

【特許請求の範囲】

【請求項1】金属元素の総量に占めるCrが50質量%以上であるCr2O3を主体とする第1層、およびこの第1層の外側に存在するMnCr2O4を主体とする第2層の少なくとも2層を含む酸化皮膜が表面に存在し、上記第1層のCr2O3の結晶粒径が50~1000nmであり、酸化皮膜の全厚みが180~1500nmであるNi基合金製品。

【請求項2】母材が、質量%でC:0.01~0.15%、Mn:0.1~1.0%、Cr:10~40%、Fe:5~15%およびTi:0.1~0.5%を含み、残部がNiおよび不純物からなるNi基合金である請求項1に記載のNi基合金製品。

【請求項3】Ni基合金製品を、露点が-60℃から+20℃である水素または水素とアルゴンの混合雰囲気中で650~1200℃の温度で1~1200分間保持することを特徴とする請求項1または2に記載のNi基合金製品の製造方法。 【請求項4】Ni基合金製品を、露点が-60℃から+20℃である水素または水素とアルゴンの混合雰囲気中で650

である水素または水素とアルゴンの混合雰囲気中で650~1200℃の温度で1~1200分間保持する熱処理を施し、さらに650~750℃で300~1200分間保持する熱処理を施すことを特徴とする請求項1または2に記載のNi基合金製品の製造方法。

【請求項5】Ni基合金製品を、冷間加工した後に露点が -60℃から+20℃である水素または水素とアルゴンの混合雰囲気中で650~1200℃の温度で1~1200分間保持することを特徴とする請求項1または2に記載のNi基合金の製造方法。

【請求項6】Ni基合金製品を、冷間加工した後に露点が -60℃から+20℃である水素または水素とアルゴンの混合雰囲気中で650~1200℃の温度で1~1200分間保持する熱処理を施し、さらに650~750℃で300~1200分間保持する熱処理を施すことを特徴とする請求項1または2に記載のNi基合金製品の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、高温水環境で長期間にわたり使用しても、Niの溶出が少ないNi基合金製品およびその製造方法に関する。このNi基合金製品は、原子力構造部材等の用途に好適である。

[0002]

【従来の技術】Ni基合金は、機械的性質にも優れているので種々の部材として使用されている。特に原子炉の部材として使用される材料としては、高温水に曝されるので耐食性に優れたNi基合金が使用され、たとえば、加圧水型原子炉(PWR)の蒸気発生器にはアロイ690合金(60%Ni-30%Cr-10%Fe、商品名)が使用されている。

【0003】これらは短いもので数年、長い場合には数10年もの間、原子炉の炉水環境である300℃前後の高温水の環境で用いられることになる。Ni基合金は、耐食性に優れており腐食速度はおそいが、長期間の使用によりわずかではあるがNiが母材から溶出してNiイオンとな

る。

【0004】溶出したNiは、炉水が循環する過程で、炉心部に運ばれ燃料の近傍で中性子の照射を受ける。Niが中性子照射を受けると核反応によりCoに変換する。Coは、半減期が非常に長いため、放射線を長期間放出し続ける。従って、溶出Ni量が多くなると、定期検査などをおこなう作業者の被曝線量が増大する。

【0005】被曝線量を少なくすることは、軽水炉を長期にわたり使用していく上で非常に重要な課題である。 従って、これまでにも材料側の耐食性の改善や原子炉水 の水質を制御することによりNi基合金中のNiの溶出を防 止する対策が採られてきた。

【0006】特開昭64-55366号公報には、Ni基合金伝 熱管を10-2~10-4 torrという真空度の雰囲気で、400~750℃の温度域で焼鈍してクロム酸化物を主体とする酸化皮膜を形成させ、耐全面腐食性を改善する方法が開示されている。また、特開平1-159362号公報には、不活性ガス中に10-2~10-4体積%の酸素を混入させ、400~750℃の温度域で熱処理してクロム酸化物(Cr

20 2 O3) を主体とする酸化皮膜を生成させ耐粒界応力腐 食割れ性を改善する方法が開示されている。

【0007】特開平2-47249号公報および同2-80552号公報には、加熱器管用ステンレス鋼を特定量の酸素を含む不活性ガス中で加熱してクロム酸化物からなる皮膜を生成させることにより、ステンレス鋼中のNiやCoの溶出を抑制する方法が開示されている。

【0008】特開平3-153858号公報には、Cr含有酸化物をCrを含まない酸化物より多く含む酸化物層を表面に備えた高温水中での耐容出性ステンレス鋼が開示されている。

【0009】これらの方法は、いずれもCr2O3を主体とする酸化皮膜を熱処理により生成させることにより金属溶出量を低減させるものである。しかし、これらの方法で得られたCr2O3皮膜は、長期間の使用では損傷等によって溶出防止の効果が失われる。これは、皮膜厚さが不十分なこと、皮膜構造が不適当なこと、および皮膜中のCr含有量が少ないことが原因であると考えられる。

[0010]

【発明が解決しようとする課題】本発明の課題は、長期間にわたり高温水環境でNiの溶出が極めて少ないNi基合金製品およびその製造方法を提供することにある。

[0011]

【課題を解決するための手段】本発明は、下記(1)のNi 基合金製品と(2)のその製造方法を要旨とする。なお、 以下の説明において、成分含有量の%は、特に断らない 限り質量%である。

【 0 0 1 2 】 (1) 金属元素の総量に占めるCrが50%以上であるCr 2 O 3 を主体とする第1層、およびこの第1層の外側に存在するMnCr 2 O 4 を主体とする第2層の少なくとも2層を含む酸化皮膜が表面に存在し、上記第1

3

層のCr₂ ○ 3 の結晶粒径が50~1000nmであり、酸化皮膜の全厚みが180~1500nmであるNi基合金製品。

【0013】(2) Ni基合金製品を、露点が-60℃から +20℃である水素または水素とアルゴンの混合雰囲気中で650~1200℃の温度で1~1200分間保持する酸化皮膜 形成処理を施すことを特徴とする上記(1)のNi基合金製 品の製造方法。

【0014】上記(1)の製品の母材となるNi基合金は、C:0.01~0.15%、Mn:0.1~1.0%、Cr:10~40%、Fe:5~15%およびTi:0.1~0.5%を含み、残部がNiおよび不純物からなるNi基合金であることが望ましい。

【0015】上記(2)の製造方法においては、前記の酸化皮膜形成処理の後に、さらに650~750℃で300~1200分間保持する熱処理を施してもよい。また、酸化皮膜形成処理の前に、冷間加工を施してもよい。冷間加工はNi基合金製品の表面をCrが拡散しやすい状態にし、後続の酸化皮膜形成処理において酸化皮膜形成を促進する効果がある。

【0016】本明細書における「Ni基合金製品」には、Ni基合金で作られた各種の製品、例えば管、板、棒およ 20 びそれらから成形された容器等を含む。また、Ni基合金製品の表面とは、同製品表面の一部分または全部をいう。例えば、製品が蒸気発生器管であれば、その内表面だけに酸化皮膜を形成させてもよい。

【0017】Cr2O3を主体とする第1層のCr2O3の結晶粒径とは、下記のようにして求めるものである。即ち、Ni基合金製品を例えばブロムーメタノール液中で溶解し、残った酸化皮膜の母材界面側を、フィールドエミッション型2次電子顕微鏡(FE-SEM)により、20,000倍で3視野観察して各結晶の短径と長径の平均値を1結晶粒の粒径とし、それらの平均値を求める。その値が結晶粒径である。

[0018]

- 【発明の実施の形態】 1. 本発明製品を構成するNi基合 全

本発明のNi基合金製品の母材は、Niを主要成分とする合金である。特に、Cを0.01~0.15%、Mnを0.1~1.0%、Crを10~40%、Feを5~15%およびTiを0.1~0.5%含み、残部がNiおよび不純物からなる合金が望ましい。その理由は次のとおりである。

【0019】Crは、金属の溶出を防止することのできる酸化皮膜を生成させるために必要な元素で、そのような酸化皮膜を生成させるためには10%以上含有させる必要がある。しかし、40%を超えると相対的にNi含有量が少なくなるので合金の耐食性が低下する。

【0020】Feは、Niに固溶し高価なNiの一部に代えて 使用できる元素である。ただし、15%を超えるとNi基合 金の耐食性が損なわれる。

【0021】Cは合金の粒界強度を高めるために0.01% 以上含有されるのが望ましい。一方、良好な耐応力腐食 50

割れ性を得るためには、0.15%以下にするのが好ましい。 さらに、好ましいのは $0.01\sim0.06\%$ である。

【0022】Mnは、第2層のMnCr2〇4 主体の皮膜を形成させるために0.1%以上含有されるのが望ましい。ただし、1.0%を超えると 合金の耐食性を低下させる。

【0023】Tiは、合金の加工性向上のために0.1%以上の含有が望ましい。しかし、0.5%を超えると合金の 清浄性が損なわれる。

【0024】上記の成分以外は実質的にNiである。優れた耐食性を備えたNi基合金とするためには、Ni含有量は45~75%とするのが好ましい。不純物としてのSiは0.50%以下、Cuは0.50%以下、Sは0.015%以下、Pは0.030%以下に抑えるのが望ましい。

【0025】上記のNi基合金として代表的なものは、下記の2種類である。

【0026】① C:0.15%以下、Si:0.50%以下、Mn:1.00%以下、P:0.030%以下、S:0.015%以下、Cr:14.00~17.00%、Fe:6.00~10.00%、Cu:0.50%以下、Ni:72.00%以上の合金。

【0027】② C:0.05%以下、Si:0.50%以下、Mn:0.50%以下、P:0.030%以下、S:0.015%以下、Cr:27.00~31.00%、Fe:7.00~11.00%、Cu:0.50%以下、Ni:58.00%以上の合金。

【0028】2.酸化皮膜

(1)酸化皮膜の構造

図1は本発明のNi基合金製品の表面付近の断面を模式的に示したものである。図示のように、Ni基合金製品の表面には酸化皮膜2があるが、その断面構造は、大別すると母材1に近い方からCr2O3を主体とする第1層3とその外側のMnCr2O4を主体とする第2層4からなる。

【0029】図2は、Crが29.3%、Feが9.7%、残部がNi iである合金を母材として、その表面に酸化皮膜を生成させた試料の2次イオン質量分析法(SIMS)による分析結果である。この図のCrの構成比の高い部分が Cr_2 O3を主体とする第1層であり、Mnの構成比の高い最外層が $MnCr_2$ O4を主体とする第2層である。これらの層にはMn、AI、Ti等の酸化物も含まれるがそれらの量はわずかである。

【0030】酸化皮膜は、その中でのNiの拡散速度が小さいものでなくてはならない。また、製品の使用中に皮膜が破壊されるようなことがあってもすぐに再生することも必要である。このような機能を持つには酸化皮膜が上記のような構造を有し、さらに、Cr2O3を主体とする第1層のCr含有量、緻密さ等が適正でなければならない。

【0031】従来のNi基合金の酸化皮膜の金属溶出防止 能が低いのは、酸化皮膜中のCr2O3の占める割合が低 いこと、Cr2O3の膜厚が薄いこと、およびCr2O3の 皮膜が緻密でないことに起因している。

【0032】(2)第1層のCr含有量

10

20

髙温水環境におけるNi基合金からのNiの溶出量に影響す るのは、第1層の酸化皮膜中のCr濃度である。そして、 そのNiの溶出量を小さくするためには、第1層中のCr含 有量が50%以上で、かつ皮膜厚さと緻密さが所定の範囲 にある場合である。このCr含有量が多いほど溶出防止効 果が大きく、望ましいのは70%以上である。

5

【0033】なお、ここでいうCrの含有量とは、第1層 であるCr2O3を主体とする皮膜中の全金属成分の総量 を100としたときにその中に占めるCrの質量%である。 本明細書ではこのCr含有量が50%以上の皮膜を「Cr2O 3を主体とする皮膜」という。

【0034】(3)第1層の中のCr2O3の結晶粒径 酸化皮膜の緻密さを示す尺度としてCr2O3の結晶粒径 が重要である。Ni基合金製品を高温水環境で使用する と、Cr2O3膜を通して母材からNiが溶出する。そのと きNiはCr2 O3の粒界を拡散して移動する。Cr2 O3の 結晶粒径が50nmよりも小さいと、結晶粒界が多くなり、 Niの拡散を助長し、その溶出が起こりやすくなる。従っ て、結晶粒径の下限を50nmとした。

【OO35】Cr2O3酸化皮膜がNi基合金上に均一に生 成していても、いろいろな理由によりCr2O3膜の破壊 が起こる。破壊が起こると酸化皮膜が全くない場合より は少ないが、破壊箇所からのNiの溶出が起こる。Cr2O 3 膜が破壊される原因は、大きく分けると次の2つであ る。まず、製造中または使用中の製品に負荷される外力 である。製造中の外力の代表例は曲げ加工である。使用 中の外力としては振動などが挙げられる。もう一つは、 母材と酸化皮膜の熱膨張率の相違に基づく応力である。

【0036】Ni基合金の母材と酸化皮膜とでは熱膨張率 に差がある。従って、母材表面に高温で酸化皮膜を生成 30 させた後、室温まで冷却すると酸化皮膜には圧縮応力 が、母材には引張応力が発生する。Cr2O3の結晶粒径 が1000nmを超えて粗大になるとCr2O3の強度が低下 し、上記のような応力による皮膜の破壊に対する抵抗力 が小さくなる。

【0037】(4)第1層の皮膜厚さおよび酸化皮膜の全 厚さ

Ni基合金の表面からのNi溶出を防止する酸化皮膜として 用いることのできる可能性があるのはTiO2、Al2O3 およびCr2O3がある。いずれも高温水中で比較的溶 解度が少なく緻密な酸化皮膜を生成させれば、Ni溶出の 防止に有効である。しかし、Ni基合金中にTi、AI等が多 量に存在すると金属間化合物や介在物が多くなり、合金 の加工性や耐食性に好ましくない影響を及ぼす。従っ て、本発明ではNi基合金製品の表面にCr2O3を主体と する酸化皮膜を積極的に生成させるのである。

【0038】高温水環境におけるNi基合金からのNiの溶 出は、Cr2O3を主体とする皮膜の厚さにも影響され る。Niの溶出防止に対して有効なGr2O3主体の皮膜の

短時間で皮膜が破壊されてNiが溶出し始める。一方、12 00nmを超えると、曲げ加工などの際に皮膜に亀裂が生じ やすくなる。従って、Cr2O3主体の皮膜の厚さは170 ~1200nmが適当である。

【0039】前記のように母材と酸化皮膜との間には熱 膨張率の差があるため、酸化皮膜の全厚さが1500nmを超 えると皮膜に亀裂が生じて剥離しやすくなる。従って、 酸化皮膜の全厚さの上限を1500nmとする。全厚さの最小 値は、上記の第1層の厚さの望ましい下限値と次に述べ る第2層の望ましい下限値の合計値である180mmとな る。

【0040】なお、酸化皮膜の全厚さとは、図2におい て酸素(O)の相対強度が最大値の半分になる位置(図 2中に破線で示す位置)から図2の左端までの距離

(L) をいう。このLから下記の第2層の厚さ(L2) を差し引いた厚さ(L1)が第1層の厚さである。

【0041】(5)MnCr2O4を主体とする第2層 第2層は、MnCr2O4を主体とする酸化膜である。先に 説明した図2の左端部分のMnの構成比が3%以上となる 部分を「MnCr2 O4を主体とする第2層」という。従っ て、第2層の厚さは図2に示すL2である。

【0042】MnCr₂O₄層は、母材中に含まれるMnが外 層まで拡散することで生成する。MnはCrと比べると酸化 物の生成自由エネルギーが低く、高い酸素分圧下で安定 である。このため、母材近傍付近ではCr2O3が優先的 に生成し、MnCr2 O4 はその外層で生成する。Mn単独の 酸化物にならないのはMnCr2〇4がこの環境下で安定で Cr量も十分あるからである。NiやFeも同様に酸化物の生 成エネルギーが低いが、拡散速度が遅いためこのような 層状酸化膜に成長しない。

【0043】MnCr2O4により使用環境中においてCr2 O3皮膜が保護される。また、Cr2O3皮膜が何らかの 理由で破壊された場合でもMnCr2 O4 が存在することに よってCr2O3皮膜の修復が促進される。このような効 果を得るためにMnCr 2 O 4 の皮膜は10~200nm程度の厚 さで存在するのが望ましい。

【0044】母材中のMn含有量を増やすとMnCr₂O₄を 積極的に生成させることができる。 しかし、Mnをあまり 増やすと耐食性に悪影響を及ぼして製造コストが上昇す る。従って、前記のように母材のMn含有量は0.1~1.0% であることが望ましい。特に望ましいのは0.20~0.40% である。

【0045】(6)本発明のNi基合金製品の製造方法につ いて

本発明の製造方法は、Ni基合金製品の表面に上述したNi の溶出防止性に優れた酸化皮膜を生成させることを特徴 としている。

【0046】Ni基合金の管や板のような製品は、所定の 化学組成のNi基合金を溶製してインゴットとした後、通 厚さは170~1200nmである。170nm未満の厚さでは比較的 50 常、熱間加工-焼きなましの工程、または、熱間加工-

40

冷間加工-焼きなましの工程で製造される。さらに、母 材の耐食性を向上させるため、TT(Thermal Treatmen t) と呼ばれる特殊熱処理が施されることもある。

【0047】本発明の製造方法における酸化皮膜を生成 させる処理は、上記の焼きなましの後に行ってもよく、 また焼きなましを兼ねて行ってもよい。焼きなましを兼 ねて行えば、従来の製造工程に加えて酸化皮膜形成のた めの熱処理工程を追加する必要がなくなり、製造コスト が嵩まない。また焼きなまし後にTT処理を行う場合 は、これを酸化皮膜形成の熱処理と兼ねて行ってもよ い。さらには、焼きなましとTT処理の両者を酸化皮膜 形成の処理としてもよい。

【0048】以下、酸化皮膜形成のための熱処理条件を 規定した理由を説明する。

【0049】(6)-1. 雰囲気

上述の酸化皮膜をNi基合金製品の表面に生成させるため には熱処理時の雰囲気が重要である。その雰囲気は、水 素ガスまたは水素とアルゴンの混合ガス雰囲気で、かつ 露点が特定の範囲のものである。

【0050】前述の酸化皮膜を緻密に生成させるために は、上記の雰囲気に水分を含有させなければならない。 その量は、露点で表したとき-60℃から+20までの範囲 である。望ましい露点の範囲は、0~10体積%のアルゴ ンを含む水素の雰囲気で焼鈍する場合には、-30~+20 ℃、10~80体積%のアルゴンを含む水素雰囲気では-50 ~0℃である。さらに必要に応じて、上記のように制御 したガスをNi基合金製品の皮膜を形成しようとする表面 に強制的に流すのがよい。

【0051】(6)-2. 熱処理温度および時間 熱処理の温度と時間は、必要な酸化膜の構造と厚さを得 るために制御する必要がある。まず、Cr2O3が安定し て効率よく生成する温度域を選択する必要があり、その 温度域は650~1200℃である。650℃よりも低温では効率 よくCr2O3が生成しない。また、1200℃よりも高温で は生成したCr2O3は粒成長により不均一となり、緻密

性が失われ溶出防止に適した皮膜にならない。

*【0052】熱処理時間は皮膜の厚さを決める重要な因 子であり、1分未満ではCr2O3を主体とする第1層の 酸化皮膜が、厚さ170nm以上の均一な皮膜にならない。 一方、1200分よりも長時間の熱処理では第1層の酸化皮 膜が1200nmを超えて厚く生成してしまい、また酸化皮膜 の全厚が1500nmを超えて剥離し易くなり、皮膜のNi溶出 防止効果が小さくなる。

【0053】上記の熱処理の前に被処理物(Ni基合金製 品) に冷間加工を施しておくことが推奨される。冷間加 工された表面では酸化皮膜の形成が容易になり、かつ皮 膜が緻密になるからである。この冷間加工の加工率は30 %以上であることが望ましい。加工率の上限に制約はな いが、通常の技術で可能な90%が実際上の上限になる。 なお、この冷間加工は、製品加工の一環として行うこと ができる。例えば、管の製造における冷間抽伸や冷間圧 延、板の冷間圧延等である。

【0054】酸化皮膜形成の熱処理の後に前記のTT処 理を施してもよい。この処理はNi基合金製品の高温水中 での耐食性、特に耐応力腐食割れ性を高めるのに有効で ある。処理温度は650~750℃、処理時間は300~1200分 が適当である。なお、この処理条件は、前記の酸化物形 成処理の条件と重複するので、酸化物形成処理をもって TT処理に代えることもできる。

[0055]

【実施例】実施例により本発明を詳細に説明する。

【0056】表1に示す化学組成の合金を真空中で溶解 し、そのインゴットを以下の工程で板材にした。まず、 インゴットを熱間鍛造した後、900℃に加熱し約40mm厚 さ、200mm幅の板に圧延した。さらに冷間圧延して、厚 さ26mm、幅200mmの板とした。この板に大気中において1 080℃で焼きまなしを施し、表面の酸化皮膜を機械的に 除去した後、一部はそのまま、残りはさらに冷間圧延し て8.8mm (加工度:35%) および5.5mm (加工度:78%) の厚さの板とした。

[0057]

【表1】

表 1

合		供試	材の	化学	組成	(質量%、	残部:	Niと不納	(物)
金	С	Si	Mn	P	s	Cr	Fe	Ti	Co
A	0.015	0. 23	0. 25	0.002	0. 001	29. 0	9.5	0. 19	0. 01
В	0.021	0.25	0.27	0.003	0.001	15. 9	8. 4	0. 20	0.01

【0058】上記の板材から溶出試験用の試験片とし て、厚さ5mm、幅30mm, 長さ50mmの短冊状の試験片を機 械加工により採取した。試験片の表面は湿式研磨で#60 0に研磨した。

【0059】上記の試験片を最終の焼きなましとして、 水素または水素とアルゴンとの混合ガス雰囲気にわずか 50 厚さと第2層 (MnCr204主体の皮膜) の厚さを調べ

に水蒸気を添加した雰囲気で熱処理した。加熱条件は60 0~1350℃、加熱時間は0.5分から25時間(1500分)、水 分の添加量は露点で-65~+30℃の範囲で変化させた。 【0060】各試験片の表面に生成した酸化皮膜をSI

MS分析法で調べて第1層 (Cr2O3主体の酸化膜) の

た。また、試験片をプロムーメタノール液に浸漬して分 離した酸化皮膜をFE-SEMで観察し、Cr2 O3の結晶粒 径を調べた。

【0061】一部の試験片はそのまま溶出試験に供しイ オン溶出量を分析した。残りの試験片は、さらに、真空 中で特殊熱処理 [TT (Thermal Treatment)処理]を行 い、その後の溶出試験を実施した。TT処理の条件は、 温度700℃、時間15時間(900分)である。

【0062】溶出試験ではオートクレーブを使用し、純 水中でNiイオンの溶出量を測定した。試験片を白金製の 10 容器に入れることで、オートクレーブから溶出してくる イオンにより試験液が汚染するのを防いだ。試験温度は 320℃とし、1000時間(60,000分)純水中に浸漬した。

*試験終了後、すぐに溶液を高周波プラズマ溶解法(IC P) により分析し、Niイオンの溶出量を調べた。

【0063】皮膜形成の条件および試験結果を表2に示 す。No. 1から18までは本発明の例である。No. 19~22は 比較例である。No. 3、5、9、12、18では、特殊熱処理 (TT処理)を実施していない。

【0064】溶出したNiイオンのICP分析の結果、本 発明の条件で作製した試験片からのNi溶出量は0.01~0. 03ppmの範囲で極めて少ない。一方、比較例の試験片で は0.12~0.92ppmであった。

[0065]

【表2】

[_	545	11100ETA+0	皮膜形	成処	理条(#	[.	2		旗 :	排 成		Ni Ø	
試験番号	使用合金	皮膜形成 処理前の 冷間加工 率 (30)	ガスの種類	庭 点 (°C)	加熱温度	加熱時間(分)	TT処理 の 有 無 (性)	第1層 厚さ(con)	(Cr:O:主体) 粒径(na)	の皮 原) Cr濃度(%)	第2層(MnCr ₂ 0 ₄ 主体の皮膜) の厚さ (nm)	全皮膜 厚さ (mm)	R出量 (ppm)	区分
1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18	A B A B B B A A B B B A A	355 355 355 355 355 355 355 355 355 355	H ₂ H ₃ H ₄ +Ar(20 vol. %) H ₂ +Ar(20 vol. %) H ₃ +Ar(20 vol. %) H ₄ +Ar(20 vol. %) H ₄ +Ar(60 vol. %) H ₄ H ₄ H ₅ H ₆ H ₆ H ₈ H ₈ H ₈	10 10 0 0 0 0 -25 -54 10 0 -25 0 10 0 -25	1100 1050 850 1090 700 1100 1050 1090 700 1100 1050 1100 1050 1100 1050 1090 700	4 3 600 5 900 4 3 150 12 4 3 600 4 3 5 500	有有無有無有有無有有無有有有有有無	815 780 1225 780 1180 765 683 1230 196 784 745 1190 945 820 1082 680 1230 185	350 280 120 280 760 900 280 890 80 315 289 580 390 245 315 298 450 88	92 91 65 91 78 92 88 68 59 96 95 73 85 78 96 94 88	135 78 215 110 210 113 81 150 25 111 83 242 75 110 83 70	950 858 1450 890 1890 1890 2764 1980 221 1905 833 1432 1020 1115 750 1390 220	0.01 0.02 0.01 0.03 0.01 0.01 0.01 0.01 0.01 0.01	本発明例
19 20 21 22	A B A B	加工せず 加工せず 加工せず 加工せず	H ₂ H ₂ H ₂ H ₂	30 * 30 * -65 * 20	1350 * 1350 * 600 * 1000	30 1500 * 300 0.5 *	有有有有	1220 1280 120 90	690 ± 750 ± 76 250	93 95 29 * 73	120 320 30 30	1340 2900 * 150 * 120 *	0. 12 0. 31 0. 92 0. 82	比較例

(注) TT 処理の条件: 725℃×600 分。

* 印は本発明で定める条件を外れたもの。

[0066]

【発明の効果】本発明のNi基合金製品は、高温水環境で 長期間にわたり使用してもNiの溶出が極めて少ないもの である。このNi基合金製品は本発明の方法によって容易 に製造できる。本発明製品は、特に原子炉構造部材に使 用するのに好適である。

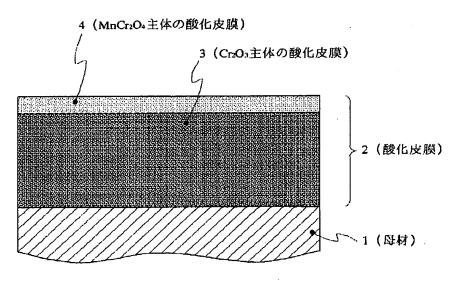
【図面の簡単な説明】

【図1】本発明のNi基合金製品の表面付近の断面を模式 的に示す図である。

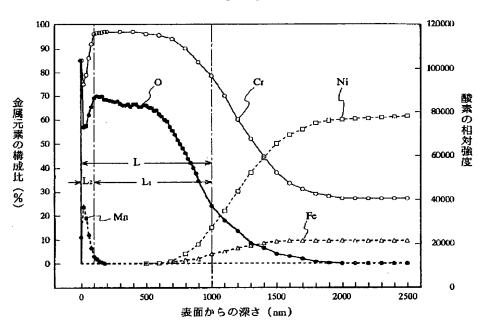
【図2】表面に酸化皮膜を有するNi基合金のSIMS分 析結果を示す図である。

40

【図1】



【図2】



フロントページの続き

(51) Int. Cl. ⁷		識別記号	FΙ		テーマコード(参考)
C 2 2 F	1/00	6 5 1	C 2 2 F	1/00	6 5 1 A
		691			6 9 1 B
					6 9 1 C
	1/02			1/02	

(72) 発明者 井本 利広

兵庫県尼崎市東向島西之町1番地 住友金 属工業株式会社関西製造所特殊管事業所内

(72) 発明者 宮原 整

兵庫県尼崎市東向島西之町1番地 住友金 属工業株式会社関西製造所特殊管事業所内